# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

AZ

(11)Publication number:

07-116517

(43)Date of publication of application: 09.05.1995

(51)Int.CI.

B01J 23/52 B01J 23/42 B01J 23/44 B01J 23/66 B01J 23/72 B01J 23/75 B01J 23/75 B01J 23/76 B01J 23/80 B01J 23/80 B01J 23/89 C01B 3/22

3/32

C01B

(21)Application number: 05-271907

(71)Applicant: MASUMOTO TAKESHI

**INOUE AKIHISA** 

HONDA MOTOR CO LTD

CHICHIBU ONODA CEMENT CORP

YKK KK

(22)Date of filing:

29.10.1993

(72)Inventor: FUKUI HIDEO

MASUMOTO TAKESHI INOUE AKIHISA KIMURA HISAMICHI NOZAKI KATSUTOSHI

(54) METHANOL REFORMING CATALYST, ITS PRODUCTION AND METHANOL REFORMING METHOD (57) Abstract:

PURPOSE: To provide a highly activated catalyst and a highly efficient reforming method of methanol in the reforming catalyst for producing hydrogen from methanol.

CONSTITUTION: The catalyst is composed of an alloy expressed by a general formula TM (where, T is at least one kind of Ti, Zr, Hf, Y, Nb or Zn, M is at least one kind of group IB and group VIII) and the surface is formed by dispersing metallic fine particles composed of M element in an oxide composed of T element. The catalyst is produced by preparing the alloy containing amorphour phase and/or the fine crystalline phase from the molten metal TM and heating it at 50-700° C in an oxidative atmosphere or the same atmosphere as that in the case of methanol reforming.

## LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japanese Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

# 特開平7-116517

(43)公開日 平成7年(1995)5月9日

(51) Int.Cl. <sup>5</sup> B 0 1 J	23/42	<b>酸別記号</b> M M	8017-4G	FΙ					技術表示箇所
	23/44	М	8017-4G 8017-4G 8017-4G 審查請求	B 0 1 未請求 請	J 23/56 23/74 求項の数9		301 311 (全 5	M	最終質に続く
(21)出願番号		<b>特願平5-271907</b>		(71)出題	人 391008 増本				
(22) 出顧日		平成5年(1993)10月	宮城県仙台市青葉区上杉3丁目8番22号 (71)出題人 591112625 井上 明久 宮城県仙台市青葉区川内無番地 川内住宅 11-806						
				(71) 出題人 000005326 本田技研工業株式会社 東京都港区南青山二丁目1番1号				番1号	
				(74)代理	人 弁理士				2名)
						-			最終頁に続く

## (54) [発明の名称] メタノール改質用触媒およびその製造方法並びにメタノールの改質法

# (57)【要約】

【目的】 メタノールから水素を製造する改質触媒に関し、高活性の触媒を提供し、又、高能率のメタノールの 改質法を提供する。

【構成】 一般式:TM(ただし、T:Ti, Zr, Hf, Y, Nb, Znの少なくとも一種、M:IB族、VIII族の少なくとも一種)の合金からなり、その表面がT元素からなる酸化物中にM元素からなる金属微細粒子が分散してなるもの、並びにTM溶湯より非晶質相および/又は微細結晶質相を含む合金をつくり、これを酸化雰囲気又はメタノール改質と同等の雰囲気中で50~700℃に加熱して上述の触媒を製造する。

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式:TM(ただし、TはTi, Zr, Hf, Y, Nb, Zn から選ばれる少なくとも一種の元素、Mは周期律表 I B族  $\{Cu, Ag, Au\}$  およびVIII族  $\{Fe, Co, Ni, Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt\}$  から選ばれる少なくとも一種の元素)で示される合金からなり、その表面がT元素からなる酸化物中にM元素からなる金属微細粒子が分散してなることを特徴とするメタノール改質用触媒。

【請求項2】 原子パーセントで、T元素は10~85%、M元素は90~15%である請求項1記載のメタノール改質用触媒。

【請求項3】 M元素からなる金属微細粒子の大きさが サブナノメートルから数ナノメートルである請求項1又 は2記載のメタノール改質用触媒。

【請求項4】 一般式:TM(ただし、TはTi, 2 r, H f, Y, N b, Z n から選ばれる少なくとも一種の元素、Mは周期律表 I B族  $\{Cu, Ag, Au\}$  およびVIII族  $\{Fe, Co, Ni, Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt\}$  から選ばれる少なくとも一種の元素)の溶融組成より非晶質相および/又は微細結晶質相を含む合金を作成し、これを酸化雰囲気又はメタノール改質と同等の雰囲気中で $50\sim700$  ℃に加熱し、合金表面のT元素からなる酸化物中にM元素からなる金属微細粒子を析出分散せしめることを特徴とするメタノール改質用触媒の製造方法。

【請求項5】 原子パーセントでT元素は10~85%、M元素は90~15%である請求項4記載のメタノール改質用触媒の製造方法。

【請求項6】 M元素からなる金属の微細粒子の大きさがサブナノメートルから数ナノメートルである請求項4 又は5記載のメタノール改質用触媒の製造方法。

【請求項7】 一般式:TM (ただし、TはTi, Zr, Hf, Y, Nb, Znから選ばれる少なくとも一種の元素、Mは周期律表 I B族 [Cu, Ag, Au] およびVIII族 [Fe, Co, Ni, Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt] から選ばれる少なくとも一種の元素)の急冷凝固合金にメタノール又はメタノールと水蒸気を導入するとともに、150~500℃に加熱することを特徴とするメタノールの改質法。

【請求項8】 原子パーセントでT元素は10~85 %、M元素は90~15%である請求項7記載のメタノ ールの改質法。

【請求項9】 急冷凝固合金の表面がT元素からなる酸化物中にM元素からなる金属微細粒子が分散してなるものである請求項7記載のメタノールの改質法。

## 【発明の詳細な説明】

## [0001]

【産業上の利用分野】本発明はメタノールから水素を製造するメタノールの改質触媒およびその製造方法並びに

メタノールの改質法に関する。

#### [0002]

【従来の技術】半導体製造用の雰囲気ガスとして、ま た、今後普及が予想される燃料電池の燃料などとして、 高純度水素ガスの需要が高まっている。そのため、種々 の水索製造技術が開発されてきているが、このような用 途に対応した中小規模で水素を得る方法としてはメタノ ールの分解による方法が注目を集めている。というの は、メタノールは、近年、石油、石炭、天然ガスなど多 くの資源から大量生産される技術が確立されてきてお り、安価に入手できる上、取扱いの面からみても水素ガ スに比べ危険が少ないため、運搬や備蓄が容易になり、 簡易に水素を作り出すシステムが実現できるからであ る。そして、メタノールの改質に用いられる触媒として は、特開昭49-47281号公報、特公昭54-11 274号公報、特開昭57-56302号公報、特開昭 58-17836号公報、特開昭59-13105号公 報、特開昭60-96504号公報、特開昭60-77 103号公報、特開昭60-77104号公報などが知 られている。又、メタノールを水素に転化する触媒とし て他に特開昭58-166937号公報も知られてい る。なお、非晶質合金を触媒とするメタノールの製造法 が特開昭60-87233号公報に記載されている。

## [0003]

【発明が解決しようとする課題】上記公知のメタノール 改質触媒はいずれも実用上必ずしも十分な性能には至っ ていない。また、これらの触媒製造においては、その出 発原料として金属塩や金属酸化物を使用しており、触媒 として機能させるためには、水素を含んだ気流中で加熱 し、金属酸化物や金属水酸化物の一部を還元させる処理 が必要不可欠なため、プロセスが煩雑な上、大きな活性 を得にくいといった欠点があった。また、特開昭58-166937号公報に記載のものも同様に金属塩を原料 として用いるケミカルな方法で調製するため、プロセス が長く、複雑である問題点を有する。そこで、本発明は 比較的低温で完全に分解することができ、大きな活性を 得ることができるメタノール改質用触媒およびその製造 方法さらに比較的低温で効率よく分解でき、プロセスが 簡略化できるメタノールの改質法を提供しようとするも のである。

#### [0004]

【課題を解決するための手段】本発明の第一は、一般式:TM(ただし、TはTi,Zr,Hf,Y,Nb,Znから選ばれる少なくとも一種の元素、Mは周期律表IB族[Cu,Ag,Au]およびVIII族[Fe,Co,Ni,Ru,Rh,Pd,Os,Ir,Pt]から選ばれる少なくとも一種の元素)で示される合金からなり、その表面がT元素からなる酸化物中にM元素からなる金属微細粒子が分散してなることを特徴とするメタノール改質用触媒である。上記一般式において、原子パー

セントでT元素は10~85%、M元素は90~15% である。又、M元素からなる金属微細粒子の大きさはサ ブナノメートルから数ナノメートルより具体的には2 n m~10nmである。一般式で示されるT元素とM元素 とを組合せることにより、その溶融合金の急冷凝固体が 非晶質あるいは非晶質と微細結晶質相との混相からなる 合金(非晶質相を含む合金)又は微細結晶質相からなる 合金を得て、それを所定の熱処理をしてT元素よりなる 酸化物中にM元素の金属微細粒子が分散してなる表面層 を得ることができる。T元素よりなる酸化物は、M元素 よりなる金属微細粒子と強い相互作用で結びつき、金属 微細粒子をそのまま安定に固定し大きな活性を示す。T 元素とM元素の組合せから外れると非晶質相を前駆体と しても触媒活性は低い。

【0005】T元素およびM元素の好ましい範囲は、合 金状態図上での共晶点付近が非晶質相や微細な結晶組織 を得るのに最も効果的であり、そのため触媒活性も高 い。原子パーセントでT元素が10~85%、M元素が 15~90%であるが、この範囲とすることにより大き な活性を示す酸化物上に金属微細粒子が分散してなる組 織がより顕著に表われる。具体例としてはZrAu合金 では2 rbal Au15~50 、2 r Cu合金では2 rbal Cu 20~80 、TiCu合金ではTibal Cu20~80 、HfC u合金ではHfbal Cu20~70 、スrCo合金ではスr bal Co20~90 、YNi合金ではYbal Ni20~60 などが 挙げられる。もちろん、他の組合せ例でも同程度の範囲 となる。金属微粒子の大きさは前述のように、サブナノ メートルから数ナノメートル、より具体的には2nm~ 10 n mがよい。この範囲から外れると触媒活性がやや 低下する。特に5 nm以下で触媒効果が飛躍的に向上す る。本発明触媒の対象反応は下記に示すメタノールを直 接分解して水素を製造する直接分解法(1)とのメタノ ールと水蒸気から水素を製造する水蒸気改質法(2)の 2種類の方法がある。

[0006]

$$CH_3OH \rightarrow 2H_2+CO \qquad \cdots (1)$$

 $CH_3OH + H_2O \rightarrow 3H_2 + CO_2 \cdots (2)$ 

【0007】本発明の第二は、上記一般式に示す合金の 溶融組成より非晶質相および/又は微細結晶質相を含む 合金を作成し、これを酸化雰囲気又はメタノール改質と 同等の雰囲気中で50~700℃に加熱し、合金表面の T元素からなる酸化物中にM元素からなる金属微細粒子 を析出分散せしめることを特徴とするメタノール改質用 触媒の製造方法である。上記非晶質相および/又は微細 結晶質相を含む合金を作成する手段としては溶融金属の 液体急冷法により10~106K/sの冷却速度で急冷 疑固させる方法や、液中紡糸法、MA(メカニカルアロ イング) 法、スパッタ法、メッキ法等がある。なお、ア

トマイズ法などにより粉末を作製する場合は、冷却速度 は102K/s以上であればよい。

【0008】かかる合金は酸化雰囲気又はメタノール改 質雰囲気あるいはそれと同等の雰囲気にさらすことによ り表面層が酸化され、T元素からなる酸化物中にM元素 からなるサブナノメートルから数ナノメートルのM元素 からなる金属微細粒子が分散した状態になり、高い触媒 活性を示す。上記に示す酸化物中に金属微細粒子が分散 した触媒を製造する際には、その加熱温度は50~70 0℃とすることが必要である。すなわち、この種触媒に 関しては低温での活性と、例えば炭酸溶融塩型燃料電池 との結合を目的とした髙温活性を目指すものとがあるの で、この双方の要求とその中間をカバーすべく50~7 00℃と限定した。

【0009】上記第二発明は触媒の製造法であるが、こ れは出発合金をメタノール改質と同等の雰囲気で処理す るものであるから、出発合金をメタノール改質工程中に 配して直ちにメタノール改質反応を開始すれば、最初に 出発合金が触媒化し、以後触媒としてメタノール改質反 応に寄与する。したがって、加熱温度も150~500 ℃であることが好ましい。これが本発明の第三であるメ タノール改質法である。本方法では触媒の活性により1 50℃程度から反応が起り、300~500℃の範囲で は送入メタノール量に対する水素の収率は100%に達 する。

## [0010]

【実施例】以下本発明を実施例に基づき具体的に説明す

#### 実施例1

アーク溶解炉によりAu30 Zr70 の合金を作り、これを 先端に小孔を有する石英管に挿入し、加熱溶解した後、 その石英管を200nmのロールの直上に設置し、回転 数4000 r. p. m. の高速回転下、石英管内の溶融 金属をAェ加圧下0.7kg/cm²により石英管の小 孔から噴出し、ロールの表面と接触することにより急冷 凝固させて幅約1mmの薄体を得た。この際の冷却速度 は105K/sである。かかる薄体を用いて固定床流通 式の管型反応装置を用いて触媒反応試験を行った。薄体 充填量0.1gとし、メタノールと水蒸気の混合物を窒 素ガスをキャリアとして該薄体層を通過させ、薄体を触 媒化させるとともに、メタノール分解反応を行わせた。 生成ガス成分をガスクロマトグラフにより分析すること により触媒活性を求めた。その性能を図1のAに示す。

#### 【0011】実施例2

CusoZraoよりなる合金を実施例1と同様な方法で作 製した薄体の触媒としての性能を図1のBに示す。 実施例3

Niso Zr40よりなる合金を実施例1と同様な方法で作 製した薄体の触媒としての性能を図1のCに示す。 実施例4

Co40 Zr60 よりなる合金を実施例1と同様な方法で作成した薄体の触媒としての性能を図1のDに示す。 実施例5

A g 30 Y 70 よりなる合金を実施例1と同様な方法で作成した薄体の触媒としての性能を図1のEに示す。

【0012】比較例

従来触媒のPt (1wt%) - Al2O3の性能を図1の

Fに示す。以上示したとおり、本発明実施例1~5は比較例に比べて、低温で100%の収率に違し、又、繰返しによる再現性、耐久性等も十分である。上記実施例と比較例を合せて他の例とともに分解開始温度と収率100%の温度を表1にまとめて示す。

[0013]

【表 1 】

組 成	改質開始温度	収率100%の温度
Au 20 Z r 70	150℃	270℃
C u 50 Z r 40	190℃	330℃
N i 60 Z r 40	220℃	3 3 5 ℃
C 0 40 Z r 60	280℃	360℃
A g 30 Y 10	155℃	270℃
P t 10 Y 20	140℃	260℃
R h 10 Y 60	. 150℃	270℃
P d 30 Y 70	140℃	260℃
C u 30 Y 10	170℃	290℃
P t 15 T i 85	190℃	300℃
P d 30 T i 70	185℃	290℃
C u 30 T i 70	190℃	350℃
Cu40Hf60	180℃	300℃
A u 45 H f 55	160℃	300℃
N i 30 Z n 70	200℃	330℃
A u 25 C u 5 Z r 70	150℃	280℃
Au <sub>25</sub> Fe <sub>5</sub> Zr <sub>70</sub>	165℃	300℃
Cu45Ag5Ti50	190℃	340℃
比较例P t (1 wt%) A l 2O3	300℃	600℃

## [0014]

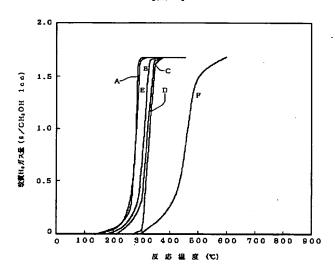
【発明の効果】本発明のメタノール改質用触媒は、比較的低温で大きな触媒活性を示す。 又、その製造法は単純なプロセスで活性触媒を得ることができる。 さらに、本発明のメタノール改質法によれば、比較的低温で効率よくメタノールを分解して水素を得ることができ、又、改

質プロセスに先立って触媒活性化を行うことができてプロセス自体を簡略化することができる。

## 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の実施例と比較例の触媒活性の程度を示すグラフである。





# フロントページの続き

(51) Int.Cl. <sup>6</sup>	識別記号	<del>-</del>	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所
B 0 1 J	23/63				
	23/66	M	8017-4G		
	23/72	M	8017-4G		
	23/75				
	23/755				·
	23/76	M	8017-4G		
	23/80	M	8017-4G		
	23/89	M	8017-4G	•	
C 0 1 B	3/22	Α			
	3/32	Α	•		
		-	8017-4G	B 0 1 J	23/74 3 2 1 M
(71)出願人	000000240			(72)発明者	増本 健
	秩父小野田株式会社				宮城県仙台市青葉区上杉3-8-22
	東京都港区西新橋二丁目	14番	≱1号	(72)発明者	井上 明久
(71)出願人	000006828				宮城県仙台市青葉区川内無番地川内住宅11
	ワイケイケイ株式会社				-806
	東京都千代田区神田和泉	<b>利 1</b>	番地	(72)発明者	木村 久道
(72)発明者	福井 英夫				宮城県亘理郡亘理町荒浜字藤平橋44
	宫城県仙台市若林区若林	k3-	-15 <del>-</del> 15	(72)発明者	野崎 勝敏
					埼玉県和光市中央1丁目4番4号 株式会
					社本田技術研究所内